FULL PRACTICA QUIMICA

CAPÍTULO: I
TEMA: TABLA PARIODICA ACTUAL
PRODUCTO: INTERMEDIO
TIPO FULL PRACTICA: APRENDE
PROFESOR: ELISON MICHEL, CORTEZ NAVEROS

PARA LA CLASE:

01. Indicar las proposiciones incorrectas:
I. Mendeleiev y Meyer ordenaron los elementos de acuerdo al orden creciente del número de neutrones.
II. Moseley descubrió la Ley periódica moderna al trabajar con rayos gamma.
III. El ordenamiento de acuerdo al número atómico solucionó las discrepancias de la tabla de Mendeleiev - Meyer.
A) Sólo I B) Sólo II C) Sólo III
D) I y II E) I; II y III

02. Los metales alcalinos se caracterizan por su gran reactividad. Señale cuál es uno de ellos en la siguiente relación.
A) Cr B) Sc C) Ga
D) Cs E) Te

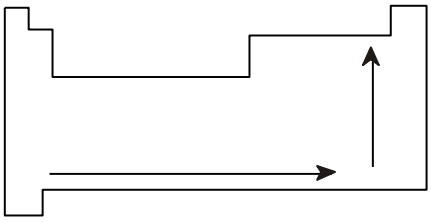
03. Señale lo no correcto respecto al elemento cuyo número atómico es 52.
I. Pertenece al periodo 5° y grupo IVA de la Tabla Periódica.
II. Tiene menor radio atómico que un elemento químico cuyo Z = 38.
III. Es un no metal representativo.
A) Sólo I B) Sólo II C) Sólo III
D) I y II E) I; II y III

04. Identifique el elemento anfígeno que se encuentra como gas a temperatura ambiente.
A) S B) O C) Te
D) Se E) Po

05. Paree los elementos con las familias correspondientes.
I. Be
II. K
III. S
IV. Xe
a. Gas noble
b. Alcalino - térreo
c. Alcalino
d. Calcógeno
y señale la relación incorrecta.
A) I - b B) II - c C) III - d
D) IV - d E) IV - a

06. Identifique como metal (M) semimetal (SM) y no metal (NM) al siguiente conjunto de elementos.
I. Li
II. Se
III. Cs
IV. C
A) M; NM; NM; M
B) M; NM; NM; SM
C) NM; M; NM; NM
D) M; NM; M; NM
E) M; M; NM; NM

07. La propiedad periódica que aumenta según el sentido de la flecha es:



A) Radio atómico
B) Volumen atómico
C) Electropositividad
D) Carácter metálico
E) Electronegatividad

08. ¿Cuál de las siguientes especies tiene mayor radio?
A) $_{17}Cl^{1-}$ B) $_{19}K^{1+}$ C) $_{20}Ca^{2+}$
D) $_{18}Ar$ E) $_{16}S^{2-}$

09. Ordenar los átomos siguientes de acuerdo a sus radios atómicos: Cl, K, Mg, P
A) P < Cl < Mg < K
B) Mg < K < Cl < P
C) Mg < P < Cl < K
D) Cl < P < Mg < K
E) P < K < Mg < Cl

10. De los enunciados:
I. El sodio tiene menor afinidad electrónica que el cloro.

II. El magnesio es más electronegativo que el azufre.
III. La energía de ionización del fósforo es mayor que la del flúor.

son no correctas:
A) Sólo I B) Sólo II C) Sólo III
D) I y II E) II y III